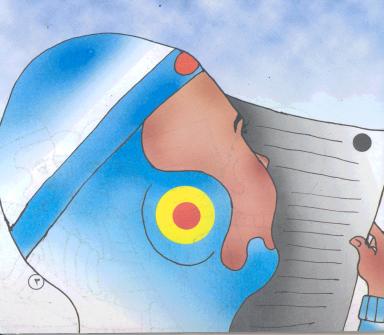




أمسكَت " ريحانة " بباقى الورق لتستطلع به أى الأشياء أسرع سقُوطاً على الأرض .

فوجدت (نقطةً) في بداية السطر على سطح ورقة في صدر اوراقها الخُاصة بالمذكرات .

لفتت هذه النقطة نظرها وأصبحت تُريد استفساراً عن معناها في العلم.

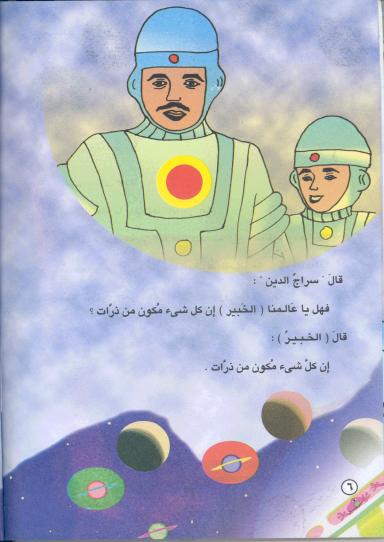




لقد لفّت نظرى نقطة أحدثها قلمى فى صدر إول صفحة فى أوراق مذكراتى .







ف الأشبياء التي يمكنك أن تراها ، مثل خشب المائدة . والأشبياء التي لا يمكنك أن تراها ، مثل الهواء كلها مُكونة من نرات وإذا كانت الذرات في شيء ما وثيقة الروابط معاً ، فهذا الشيء يكون جامداً وإذا كانت الذرات أكثر تحركاً فيما بينها فهذا الشيء يكون سائلاً مثل الماء .

أمًا إذا كَانت الذرات حُرة الحركة بقدر كبير فإنَّها تكون غازاً مثل الهواء.



وهل للأشياء مُكونات أخرى غير الذرة ؟

الأشيَّاء المختلفة فنجَّدهَا تتكونُ في الواقعِ من نحو مائة مَادة

بسيطة . هذه المواد البسيطة تسمى (العناصر) .

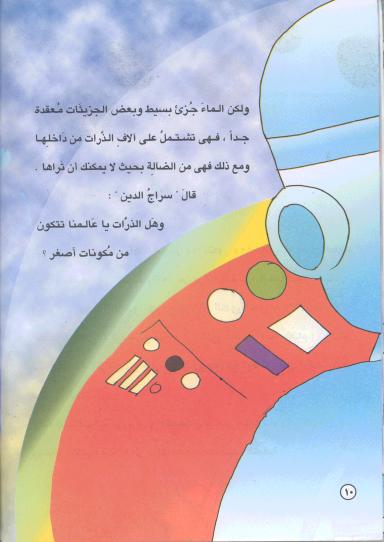


قال سراجُ الدين : وهل الذّرات تترابطُ معاً أيُّها الخبير النبيل؟

قالَ (الخبيرُ) :

نعم يا بُنى تترابطُ ذرات العناصر معاً لتكون مواداً مُختلفة كملح الطعام الذى تُضيفه إلى غذائك يتكون من ذرات عُنصرى الصوديوم والكلور. وتترابط ذرة من الصوديوم مع ذرة من الكلور لتكون ملح الطعام على النحو التّالى: (ذرة صوديوم + ذرة كلور = جزئ ملح طعام) ، وكذلك تترابط معاً ذرتان من غاز الهيدرُوجين مع ذرة من غاز الاكستجين لتكوين الماء.

واتحاد ذرات الهيدرُوجين والاكسجين تُسمى جزئ ماء (في الارض). ومعظم الأشياء مكونة من ذرًات مُتحدة معا بهذه الكيفية.



قالَ (الخبيرُ) :

نَعم إن كلُّ ذرة تتكونُ من مُكونات أصغر وكُل عنصر مُكون من نوعٍ مميزٍ من الذرَّات وأبسطها ذرات غَاز الهيدروجين ..

و الهيدروجين غَاز خفيف جداً وعند مل عبالون بالهيدروجين ، فإنه يرتفع في الهواء ، والمركز جسم جامد دقيق يُسمى البروتون ويدور من حوله إلكترون والذرات الأخُرى أكثر تعقيداً من ذرة الهيدروجين فالرصاص الموجُود في أقالام الكتابة ، والخشب المحروق كلاهما مكون من الكربون .

وتحتوی ذرة الکربُون علی آ إلکترونات تدور حَول المرکزِ . والمَرکز مُکون من آ بروتونات و آ اشیاء اخری تُسمی (النیوترونات) .

وتدور الإلكتروناتُ الدقيقة حَول مركز الذرَّات بسرعات مُذهلة.

قالَ " بِهَاءُ الدين " :

وهل ياعالمنا أن هُناك استعمال للذرات؟

قالَ (الخبيرُ):

يًا أبنائى إنَّه عند انشطَّار مَركز الذرةِ فإن المكونَات تتناثرُ بسَرعة عَظيمة وهى تولد قَدراً كَبيراً من الحرارةِ عندمًا يحدث لهًا ذلك .

قالُ " نور الدين ":

وهل يًا أبى للذرة فوائد أخرى ؟

قالَ (الخبيرُ) :

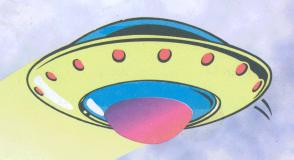
نعم يًا بنى تتولد الكَهرباء من الذرة وذلك يتم بتزايد توليد الكَهرباء التى نستعملُهَا من محطّات القُدرة الذرية .

وللحصولِ على قُدرة مُفيدة من الذرةِ يستعملُ العلماءُ فلزاً من نوع خَاص يُسمى (اليورانيوم) .



والذرّات في هذا اليورانيوم تنشطُ دائماً مُولدة حرّارة وللتحكم في مقدار الحرارة يُشكل اليورانيوم على هيئة سيقان طويلة وتُوضع السيقان في قلب مُفَاعل ويُفصل بعضها عن بعض بواسطة سيقان أخرى مصنُوعة من الكربونِ.

ومع استعمال العدد المائئم من سيقان اليورانيوم وسيقان الكربون فإن المفاعل يستمر في توليد قدر كبير من الحرارة المأمونة.







ويتدفقُ الماءُ في دوران مُتواصل داخل المُفاعلِ وهَذا الماء يغلى ، ويواجه البخار الناتج لتشغيل تربينات وتتصل التربيناتُ بالمولدَات

الكهربية فتدور وتولد الكهرباء وتغذى هذه الكهرباء في شبكة الكهرباء العامة .

قَالت " ريحانةُ " :

يًا أبى وما علاقة الذرّة بالقنبلة (الذرية) ؟

قالَ (الخبيرُ) :

كانَ العالمُ الألماني " ألبير أينشتاين " فراً توفى عام ٥٥ وكان أول إنسنان يقولُ أن المادة يمكن تحويلها إلى حرارة أو إلى صور أخرى من الطاقة وما قاله " أينشتاين " كان بداية لأعمال وبحوث أدت إلى صنع القنبلة الذرية ثم عاد إلى إنشاء محطات القدرة الذرية .

ولعلكم يَا أبنائي قد عُرفتم الذرة وأنواعها وفوائدها.





قَد يتيقظ بعض الشيء من رحلة (السَّابحات) ولكنَّه مَازال مُتمتعاً !!



